**ĐÁP ÁN MÔN HÓA HK2 KHỐI 10 NĂM 2017 – 2018**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Câu | Nội dung | Điểm | |
| **Câu 1** | H2SO4 + Fe → FeSO4 + H2  H2 + S → H2S  2H2S + O2 →2S + 2H2O  S + O2 → SO2 | 1điểm | |
| **Câu 2** | 2Ag + O3 → Ag2O + O2  O3 + 2KI + H2O → I2 + O2 + 2KOH | 1điểm | |
| **Câu 3** | |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | |  | K2SO4 | Na2S | NaCl | KBr | | HCl | - | Khí mùi trứng thối | - | - | | BaCl2 | Kết tủa trắng | x | - | - | | AgNO3 | x | x | Kết tủa trắng | Kết tủa vàng |   2HCl + Na2S → 2NaCl + H2S  BaCl2 + K2SO4 → BaSO4 + 2KCl  AgNO3 + NaCl → AgCl + NaNO3  AgNO3 + KBr → AgBr + KNO3 | 2điểm | |
| **Câu 4** | 2P + 5H2SO4 → 2H3PO4 + 5SO2 + 2H2O  2Ag + 2H2SO4→ Ag2SO4 + SO2 + 2H2O  4Mg +5 H2SO4 → 4MgSO4 + H2S + 4H2O  CuO + H2SO4 → CuSO4 + H2O | 2điểm | |
| **Câu 4**:  2đ |  | 0.5\*4 |
| **Câu 5**:  1đ | Li + ½ X2 → LiX  0.2 0.2  🡪MX = 35.5 (Cl) | 1đ |
| **Câu 6**:  2đ | 24x + 65y = 11.3  x + y = 0.3 => x = 0.2 , y =0.1  a/ mMg = 4,8 g ; mZn = 6,5 g  b/ mddspư = 112,097 g  C% ZnSO4 = 14,36% | 0.5  0.5  0.25  0.5  0.75 |
| **Câu 7**:  1đ | Hiện tượng :  - đồng tan thành dung dịch muối màu xanh  - có khí không màu mùi hắc bay lên | 0.5  0.5 |